## PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number:

11-323052

(43)Date of publication of application: 26.11.1999

(51)Int.CI.

CO8L 27/16 CO8J 5/18 CO8K 5/42 GO2B 6/00

G03G 15/02

(21)Application number: 11-063378

(71)Applicant: KUREHA CHEM IND CO LTD

(22)Date of filing:

10.03.1999

(72)Inventor: KITAMURA HIDEKI

MATSUNAGA SATORU TERAMOTO KAKICHI

(30)Priority

Priority number: 10 82748

Priority date: 12.03.1998

Priority country: JP

# (54) POLY(VINYLIDENE FLUORIDE) -BASED RESIN COMPOSITION

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To prepare the subject composition excellent in transparency and semiconductivity, hardly causing the change in volume resistivity and surface resistivity due to atmospheric humidity change and useful for an electrification member for an electrophotographic copier, etc., by adding a specific quaternary ammonium salt to poly(vinylidene fluoride)-based resin at the specific content ratio.

SOLUTION: This composition is prepared by blending (A) 100 pts.wt. poly(vinylidene fluoride)—based resin [pref. poly(vinylidene fluoride) homopolymer] and (B) 0.03–10 pts.wt. quaternary ammonium compound (pref. tetrabutylammonium hydrogensulfate:) selected from a group consisting of (i) an alkyl quaternary ammonium sulfate of formula I (wherein, R1 to R4 are each an alkyl; R5 is an alkyl or the like) and (ii) an alkyl quaternary ammonium sulfite of formula II (wherein, R6 to R9

$$\begin{bmatrix} R^{1} \\ | \\ R^{2} - N - R^{4} \\ | \\ R^{3} \end{bmatrix} R^{5}SO_{4}$$

$$\begin{bmatrix} R^{8} \\ R^{7} - N - R^{9} \\ R^{8} \end{bmatrix} R^{16}SO_{3}$$

are each an alkyl; R10 is an alkyl or the like). The composition is useful as an electrification—controlling material for an electronic part—packaging material, wallpaper, an antistatic partition, etc.

## (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平11-323052

(43)公開日 平成11年(1999)11月26日

(51) Int,Cl,6	識別記号	F I		
C 0 8 L 27/16		C 0 8 L 27/16		
C 0 8 J 5/18	CEW	C O 8 J 5/18 C E W		
C 0 8 K 5/42		C 0 8 K 5/42		
G 0 2 B 6/00	3 8 6	G 0 2 B 6/00 3 8 6		
G 0 3 G 15/02	1 0 1	G 0 3 G 15/02 1 0 1		
		審査請求 未請求 請其項の数20 OL (全 13 頁)		
(21)出顯番号	特願平11-63378	(71)出願人 のの01100		
(22)出願日	平成11年(1999) 3月10日	長羽化学工業株式会社 東京都中央区日本橋堀留町1丁目9番11号 (72)発明者 北村 秀樹		
(31)優先権主張番号	4± 85 77 10 0:):740	完城県新治郡玉里村上玉里18-13 呉羽化		
• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	• • • • • •	学工業株式会社樹脂加工技術センター内		
(32)優先日	平10(1998) 3月12日			
(33)優先権主張国	日本(JP)	(72) 発明者 松永 悟		
		英城県新治郡玉里村上玉里18-13 呉羽化		
		学工業株式会社樹脂加工技術センター内		
		(72)発明者 寺本 嘉吉		
		汽城県新治郡玉里村上玉里18-13 呉羽化		
		学工業株式会社樹脂加工技術センター内		

## (54)【発明の名称】 ポリフッ化ビニリデン系樹脂組成物

## (57)【要約】

【課題】  $10^6 \sim 10^{13} \, \Omega \, c \, m$ の範囲で所望の体積抵抗率を安定して均一に精度よ、発揮することができ、環境湿度変化による体積抵抗率と表面抵抗率の変化が小さいポリフッ化ビニリデン系樹脂組成物を提供すること。また、高い光線透過率と低い最価を有する透明性に優れたポリフッ化ビニリデン系樹脂組成物を提供すること。さらに、このような半導電性及び、または透明性に優れた樹脂組成物を用いて、各種成形物を提供すること。

【解決手段】 ポリフッ化ビニリデン系樹脂100重量 部に対して、アルキル四級アンモニウム硫酸塩及びアル キル四級アンモニウム亜硫酸塩からなる群より選ばれる 少なくとも一種の化合物を0.03~10重量部の割合 で含有するポリフッ化ビニリデン系樹脂組成物。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 ポリフッ化ビニリデン系樹脂(A)10 り重量部に対して、式(1)

[化1]

$$\begin{bmatrix} R^{1} \\ I \\ R^{2} - N - R^{4} \\ I \\ R^{3} \end{bmatrix} R^{5}SO_{4}$$
 (1)

キル基であり、R5 は、アルキル基、フルオロアルキル 基、または水素原子である)で表されるアルキル四級ア シモニウム硫酸塩 (B1)、及び式 (2)

【化2】

$$\begin{bmatrix} R^6 \\ I \\ R^7 - N - R^8 \end{bmatrix} R^{10}SO_3$$
 (2)

(式中、 $R^6 \sim R^8$  は、互いに同一または相異なるアル キル基であり、R®は、アルキル基、フルオロアルキル 20 基、または水素原子である)で表されるアルキル四級で シモニウム亜硫酸塩(B2)からなる群より選ばれる少 なぐとも…種の化合物(B)を0.03~10重量部の 割合で含有するポリフッ化ビニリデン系樹脂組成物。

ポリフッ化ビニリデン系樹脂(A)が、\* 【請求項:】

$$R_{\alpha} = D_{\alpha} / (D_{\alpha} + D_{\beta})$$

で定義される吸光度比Rαが0~0. 8の範囲内である 請求項1記載のポリフッ化ビニリデン系樹脂組成物。

【請求項10】 示差走盗熱量計を使用して、昇温開始 30 温度30℃、昇温速度10℃、分の条件で測定した際 に、185~200℃の温度範囲内に少なくとも1つの 吸熱ピークを示す請求項1記載の樹脂組成物。

【請末項11】 電子写真装置または静電記録装置の帯 電部材に用いられる樹脂材料である請求項1記載の樹脂 組成物。

【請求項 1-2 】 - 請珠項 1 乃至 1 1 のいずれか 1 項に記 載のポリコッ化ビニリデン系樹脂組成物からなる成形

【請床項13】 - シート、ファイバー、または射出成刑 物である請求項12記載の成形物。

荷電制御部材である請求項12記載の 【請求項14】 成刑物。

【請求項15】 荷電制御部材が、電子写真装置または 静電記録装置における半導電性部材である請求項14記 載の成形物。

丰導電性部材が、ヤンガ年1.0GP 【請求項16】 a以上のバルト状または、ノート状部材である請求項15 記載以成刑物。

【請求項17】

\*フッ化ピニリデンのホモポリマーである請求項1記載の 树脂粗成物。

【請太項3】 ポリフッ化ビニリデン系樹脂(A)が、 ファ化ビニリデンと他の共重台可能なモノマーとの共重 音体である請求項1記載の樹脂組成物。

【讀す項4】 コッ化ヒニリデン共重合体が、フッ化ビ ニリデン・ヘキサフルオロプロピレン共進合体。フッ化 ビニリデンーテトラフルオロエチレン共重合体、または ファ化ゼニリデンーテトラフルオロエチレットペキサブ (式中、 $R^\pm\sim R^\pm$ は、互いに同一または相異なるアルー $10^\pm$ ルナロプロピレン共重合体である請求項3記載の樹脂組 战物。

> 【請求項5】 アルキル四級アンモニウム硫酸塩 (B 1)か、アルキル四級アンモニウム硫酸水素塩である請 水項1記載の樹脂組成物。

> 【請表項6】 アルキル四級アンモニウム硫酸水素塩 が、テトラブチルアンモニウムハイドロゲンサルフェー トである請求項5記載の樹脂組成物。

> 【請水項7】 | 曇価が40%以下である請求項上記載の 樹脂組成物。

【請求項8】 体積抵抗率が10°~1013Qcmの範 囲内である請求項1記載の樹脂組成物。

【請未項9】 - 531cm!における赤外線吸収スペク トルの吸光度をDaとし、511cm<sup>1</sup>における赤外線 吸収スペクトルの吸光度を10分としたとき、式(1)

[ 27 1 ]

(I)

) 系樹脂組成物から形成された表面層を有ずるロール状 部村である請求項14記載の成形物。

【請求項18】 一荷電制御部村が、電子部品包装村、壁 紙、〇A機器外装材、帯電防止の間仕切り、または粉体 塗装材の搬送チューブである請求項14記載の成形物。

【請求項19】 光学部村である請求項10記載の成形 物。

【請求項20】 光学部材が、光ファイバー、光ファイ パーの鞘成分、光学レンズ、窓ガラス、窓ガラス保護 村、ディスプレイ保護材、CRT保護材、大陽電池の透 光村または照明のカバーである請求項19記載の成形

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、ポリフッ化ビニリ デン系樹脂組成物に関し、さらに詳しては、半導電性及 び、または透明性が要求される分野に好適に使用するこ とができるポリコッ化ビニリテン系樹脂組成物に関す る。本発明の樹脂組成物は、手導電性を活かして、例え ば、電子写真方式の画像形成装置における帯電ロール、 転写ロール、画像ロール、帯電ゴルト、除電ゴルトなど の荷電制御部材(半導電性部村)の少なくとも表面層を - 半導電性部村が、ポリフヮ化ピニリデー50 - 形成する樹脂材料として好適である。また、本発明の樹 脂組成物は、制電性、帯電防止性、塵埃吸着防止性など を活かした用途、例えば、電子部品包装材(例えば、フ ィルム、袋、容器)、壁紙、OA機器外装材、帯電防止 の間仕切りなどの荷電制御部材として好適である。

【0002】本発明において、半導電性の樹脂組成物と は、体積抵抗率が絶縁体と金属導体との中間に位置する 樹脂材料を意味し、より具体的に、105~1013公司 m程度の体積抵抗率を有する樹脂組成物を意味する。本 発明の樹脂組成物は、透明性(高い光線透過率と低い量 価)を括かした用途として、光ファイバーやレンズ、大 10 陽電池の透光村、照明のカバーなどの光学部村用の樹脂 材料として好適に使用される。本発明の樹脂組成物は、 半導電性と透明性の両方の特性を活かして、塵埃吸着防 止性心窓ガラスやディスプレイの保護材などの光学部材 にも好適に使用される。

#### [0003]

【従来の技術】電気・電子機器の分野において、半導電 性材料として、体積抵抗率が精密に制御された樹脂材料 が求められている。例えば、電子写真方式の複写機やフ マクシミリ、レーザービームプリンターなどの画像形成。20 装置(電子写真複写機、静電記録装置など)において は、帯電、露光、現像、転写、定着、除電の各工程を経 て画像が形成されている。これら各工程で使用される各 種部材を形成するには、体積抵抗率を精密に制御された 樹脂材料が必要である。

【0004】このような画像形成装置に装着されている 帯電ロールまたはベルト、転写ロールまたはベルト、現 像ロール、トナー層厚規制プレードなどには、少なくと もその表面層が主導電性であること、具体的には、10 5 ~ 1 0 <sup>10</sup> Ω c mの範囲内の所望の体積抵抗率を有する。 ことが要求されている。例えば、帯電ロールまたはベル トを用いた帯電方式では、電圧を印加した帯電ロールま たはパルトを感光体ドラムに接触させて、感光体ドラム 表面に直接電荷を与え、一様かつ均一に帯電させてい る。現像ロールを用いた現像方式では、現像ロールとト ナー供給ロールとの間の摩擦力により、トナーを現像ロ ールの表面に帯電状態で吸着させ、これをトナー層厚規 制プレードで均一にならした後、感光体ドラム表面の静 電潜像に対して電気吸引力により飛翔させて現像してい る。転写ロールまたはベルトを用いる転写方式では、転 40 写ロールまたはベルトにトナーと逆極性の電圧を印加し て電界を発生させ、該電界によって生ずる電子吸引力に よって感光体上のトナーを転写村上に転写させている。

【ロロリ5】したがって、画像形成装置における帯電ロ ールやペルトなどの荷電制御部村には、適度の範囲の低 い体積抵抗率を有することが要すされる。また、その体 積抵抗率は、均一であることが必要であり、場所的に体 積抵抗率が異なると、商品質の画像を得ることができな い。例えば、帯電ロールまたはピルトの体積抵抗率が均 - でなければ、感光体表面を一様かつ均一に帯電させる。50。形成されている。しかしながら、樹脂中に尊電性フィラ

ことができず、画像の品質が低下する。さらに、これら の部材には、湿度の変化によって、体積抵抗率や表面抵 抗率があまり変化しないことが望まれる。通常の使用環 境下での湿度変化によって、荷賀制御部材の体積抵抗率 や表面抵抗量が大幅に変化すると、安定して高品質の画 像を得ることができない。

【0006】また、樹脂材料から形成されている〇A機 器の外装材や部品などは、塵埃やトナーなどを吸引する と、外観を損ねたり、故障の原因となる。電子工業にお ける半導体デバイスやしいひなどの製造工程で使用され る樹脂製の装置や部品、ICやLSIなどの電子部品を 包装するためのフィルムや袋、容器は、静電気の発生に より塵埃を吸着すると、電子部品の品質を損なう。その ため、これらの用途、特にその表層材に使用される樹脂 材料には、105~1013以でm程度の体積抵抗率を付 与して、荷電制御性を持たせることが求められている。

【0007】従来、ポリフッ化ピニリデン系樹脂やその 成形品の電気抵抗(体積抵抗率)を下げる方法として は、(1) 樹脂成形品の表面に有機系帯電防止剤を塗布 する方法。(2) 樹脂に有機系帯電防止剤を練り込む方 法、(3) 樹脂にカーボンプラックや金属粉などの導電 性フィラーを練り込む方法、及び(4)樹脂にイオン電 解質を練り込む方法が知られている。

【0008】しかしながら、(1) の方法は、ポリフッ 化ビニリデン系樹脂が非粘着性に優れているため、成形 品表面を拭いたり、冼浄したりすることによって、帯電 防止剤が容易に脱落してしまう。(2)の方法では、有 機系帯電防止剤として、界面活性剤や親水性樹脂を用い ている。界面活性剤を用いる方法では、成形品表面から 界面活性剤をプリードアウトさせることにより帯電防止 性を付与する機構を採用しているため、温度や湿度など の環境の変化によって、体積抵抗率や帯電防止性が大き 子変化する。また、ポリファ化ビニリデン系樹脂の長所 である耐汚染性が損なわれる。親水性樹脂を用いる方法 ては、所望の帯電防止効果を得るには、親水性樹脂を多 量に配合する必要があるため、ポリコッ化ビニリデン系 樹脂本来の耐汚染性、耐候性、耐力・生に耐溶剤性な どの物性が低下し、しかも、体積抵抗率や帯電防止性の 湿度依存性が大きいという問題がある。耐汚染性や耐溶 剤性は、電子写真方式の画像形成装置に配置される部材 において、トナーが付着した際に、それをクリーニング する場合に求められる性質でもある。コロナ放電装置な どを装着した画像形成装置は、オプ、を発生するので、 耐オゾン性も部村に求められる性質である。耐候性は、 屋外で使用される看板や窓ガラスの表面保護材として使 用される場合に求められる性質である。

【0009】前記(3)の方法は、多三の分野で採用さ れている。例えば、帯電ロールは、樹脂に導電性フィラ 一を練り込んだ半導電性樹脂組成物を芯金上に被覆して

一を分散させた半導電性樹脂組成物は、一般に、体積抵 抗率の分布が極めて不均一で、そのばらつきは、多くの 場合、数桁に上るものであり、実用性能上問題があっ た。特にポリファ化ビニリテン系樹脂は、表面エイルギ - が小さいため、導電性フィラーを分散させた場合、高 電用の印加などによって導電性フィラーが樹脂中を移動 し、その結果、体積抵抗率が変動してしまうという問題 があった。しかも、藤電性フィラーを分散させたポリフ っ化ビニリデ、系樹脂組成物は、一般に耐電圧が充分で はなご、高電圧を繰り返し印加する用途には必ずしも適 10 さない。また、導電性フィラーを用いて必要とされる半 **導電性の水準を達成するには、その充填量を多くする必** 要があり、そのため、ポリファ化ビニリデン毛樹脂組成 物の成形加工性や機械的強度が低下したり、あるいは硬 度が高くなりすぎたりするという問題が生しる。さら に、薄重性フィラーを分散させたポリファ化ビニリデン **毛樹脂組成物は、薄電性カーボンプラックなどの薄電性** フィラーによって着色していることが多いため、例え ば、OA機器の外装材や壁紙などの用途に適用するには 「適当である。

【0.0.1.0】前記(4)のイオン電解質を練り込む方法 は、ポリフッ化ビニリデン(FVDF)がイオンの良導 体であることが古くから知られていること(例えば、特 開昭51-32330号公報、特開昭51-11065 |8号公報、特開昭51 | 111337号公報、特開昭5 4・127870号公報)からみて、ポリファ化ビニリ デン系樹脂に半導電性を付与するいに有効な方法である ことが期待される。ところが、電解質として代表的な塩 化リチウムや塩化カリウムなどの無機金属塩をポリファ 化ビニリデン系樹脂に練り込んだ樹脂組成物は、これら の無機金属塩が当該樹脂に僅かしか溶解しないため、体 積抵抗率を1・1011gcm以下にするのは困難であっ た。また、過剰に添加した無機金属塩の凝集物がフィッ シュアイの原因になるなどの問題があった。この凝集物 をポリファ化ビニリデン系樹脂に溶解させるために、混 練温度を上げたり、混練時間を長くしたりすると、樹脂 及び、または電解質が分解して、実質的な機械物性や外 観を損なる。さらに、11塩のような潮解性のある金属 塩の場合、樹脂に多量に充填すると、樹脂組成物が吸湿 性を持つようになるため、湿度の変化によって体積抵抗 40 率が大きく変化したり、プリードアウトした金属塩の潮 解物により成形品の表面がべたつくという問題が生し

【0011】 電解質の樹脂に対する溶解性を向上させるための方法として、特開昭60-177054号公報及 ひ特開昭61-72061号公報には、プロピレーカーボネイトなどの極性溶剤を樹脂に含ませる方法が提案されている。しかし、この方法では、樹脂のサンビ挙が著して低上したり、ブリードアウトした電解質と溶剤によって樹脂表面が一たつくなどの問題があった。

【0013】従来より、四級アンモニウム塩を樹脂の帯 電防止剤として使用する方法が提案されている。例え ば、特開昭46・64989号公報には、四級アンモニ ウム塩と樹脂とを有機溶剤に溶解した帯電防止コーティ シグ材が開示されている。しかし、このコーディング材 は、冼净によって脱落し易く、長期間の帯電防止効果を 持続するのは困難である。特開昭47 3835号公報 仁は、四級ア、モニウム塩をエリオレフィンに練り込ん だ帯電防止性シートが開音されている。しかしながら、 この帯電防止性シートは、四級アンモニウム塩が樹脂が らプリードアウトすることによって帯電防止効果を発揮 する機構であるため、温度や湿度などの環境変化によっ て、その導電性と帯電防止効果が大きく変化してしま う。しかも、ポリオレフィンのような極性の小さい樹脂 中では、電解質がイオン化し難いために、表面抵抗率を 下げることはできても、体積抵抗率は下げることができ なかった。さらに、ほとんどの四級アンモニウム塩、特 にハロゲン化四級ア、モニウム塩は、熱安定性に劣るた め、ポリファ化ビニリデン系樹脂(この樹脂の加工温度 20 は、220~270年程度である)と宿職混合すると、 成形品に発泡や着色などの不具合が生ずる。

【0013】また、多くの金属塩や四級アンモニウム塩は、特に高湿度環境下でブリードアウトし易く、例えば、半薄体デバイスの製造工程において、制電性包装材表面の金属不純物が製品の不良化の原因になったり、電子写真方式の画像形成装置に装着される転写ロールやベルトにおいては、樹脂中の電解質の減少によって表面層の体積抵抗値が変化し、画質が低下してしまうなど問題があった。

【0014】光学材料に関して、近年、オプトエレクト ロニクフ分野では、軽くて加工性に優れた樹脂透明材料 が強く求められている。しかし、光学用途に使える透明 樹脂材料は、ポリスチルメタクリレート、ポリカーポネ 一下、ポリスチレン、脂肪族環状構造を有するような一 部のオレフィン樹脂などに限られていた。ところが、こ のようた従来の樹脂を、例えば、コレパクトディスクや 光磁気ディスクのビックアップし、乙に用いると、ポリ メチルスタクリレート、ホリスチレン、ポリカーポネー トのような吸湿し易い樹脂は、吸湿による寸法変化や風 折率の変化がしょこの表面から進行するため、レンズ全 体の特性が不均一になる。そして、それによって、1~ ザー 光の波面が乱れ、書き込み読み取りの両方に悪影響 **き及ぼすという問題があった。また、自動車に搭載する** コ、パクトディスケブレーヤのビックアップレンズに は、100~130℃、あるいはそれは上の耐熱性が要 **卦されるが、ポリノチルメタクリレートでは、その要求** を満足させることは難しかった。

【0.0.1.5】さらに、プロジェクションF1 ビやカメラなとの一般の光学系では、1 枚のセンフでは、どうして 50 も光の波長によって焦点距離差が出る色収差が生してし まうため、屈折率とアッパ数の異なる複数の材料を組み合わせて、色収売を解消する「色消し」という設計が必要となる。ガラスレンズでは、屈折至とアッパ数の異なるガラスは200種類以上に及ぶため、色消し設計は比較的容易であるが、プラスチックレンプだけを使用した場合には、前記のように使用できる透明樹脂材料は数種類しかない上に、各樹脂材料の屈折至が1、5~1 6付近に集中しているため、色消し設計が非常に難して、この分野では、新規な透明樹脂材料が常に来められていた。

【0016】 地ファイバーには、石英ガラスや多成分ガラスを芯 (コア) 成分や鞘 (クラッド) 成分とするガラス系光ファイバーのほかに、芯成分及び鞘成分をともにプラスチックから形成したプラスチック光ファイバーが 知られている。プラスチック系光ファイバーは、ガラス系光ファイバーと比較して、製造及び取り扱いが容易で、安価であるが、その一方で、耐久性と耐熱性に効り、伝達損失が大きいという欠点を持っていた。

【0017】ボリコン化ビニリデ、(PVDF)は、耐熱性及び耐候性に優れ、吸湿がかな「、屈折率が1 4 20 3程度で他の透明樹脂と比較して小さいことから、プラスチック系光ファイバーの輸成分として期待されている。しかし、PVDFは、加工成形の際、結晶化によって自濁し易いため、例えば、特開昭63 22872号公報、特開平1-97901号公報、特開平5-60931号公報、特開平8-106019号公報などでは、アクリル樹脂とブレンドして透明化する方法が提案されている。ところが、PVDFとアクリル樹脂をブレンドすることにより、PVDFの特徴である耐熱性、耐候性、非吸湿性が低下し、屈折率もアクリル樹脂に近付いてしまうなどの欠点があった。さらに、樹脂とうしのブレンド系は、光学的に不均一になり場「、光散乱が大きしたいう問題がある。

【0018】ボリコッ化ビエリデ。系樹脂は、優れた耐候性を活かして、事務用品、看板、建築材料などの表面保護材として使用されているが、窓ガラスやCRTの保護フィルムとして使用するには、透明性に不満があった。

【0019】ボリフッ化ビニリデ、系樹脂の透明性を向上させる方法としては、従来より、KC丁やNaC丁な 40 どの無機塩を結晶核剤として使用する方法や、実質的に未延伸のシー上地または平状成形物を、治延伸または高温高圧条件下で延伸する方法は、凝集物がフィッシュデイの原門になるなどの問題があった。実質的に未延伸のデート状または平状成形物を、冷延伸または高温高圧条件下で延伸する方法は、膨上な加工設備が必要であり、生産性に問題があった。また、どちらの方法も、透明性の改善効果は不充分であった。

[0020]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、10 ~ 10 <sup>12</sup> ② cmの範囲で所望の体積抵抗率を安定して均一に精度よ「発揮することができ、環境湿度変化による体積低抗率に表面抵抗率の変化が小さいポリフッ化ビニリディ系樹脂組成物を提供することにある。

【0031】主た、本発明の目的は、高い光線透過率と低い曇価を有する透明性に優れたまりファ化ビエリデン系樹脂組成物を提供することにある。さらに、本発明の目的は、このような半導電性及び、または透明性に優れた樹脂組成物を用いて、チューブ、シート、ファイバー、射出成形物などの半導電性及び、または透明性の各種成形物を提供することにある。

【0022】本発明者らは、前記従来技術の問題点を克服するために鋭意研究した結果、ポリフッ化ピニリデン系樹脂に、アルキル四級アンモニウムの硫酸塩または亜硫酸塩を特定の割合で添加した樹脂組成物が、透明性に優れるとともに、半導電性節域の体積抵抗率を有し、場所による体積抵抗率のパラツキがなく、しかも所望の体積抵抗率を安定して精度良く発揮することができることを見いだした。また、この樹脂組成物は、凝集物やフィッシュアイの生成がなく、添加剤のブリードアウトもない。さらに、この樹脂組成物は、加工性が良好であり、一般の溶融加工法により種々の成形品に成形することができる。本発明は、これらの知見に基づいて完成するに至ったものである。

[00:3]

【課題を解決するための手段】本発明によれば、ポリフッ化ビニリデン系樹脂(A) 100 車量部に対して、式(1)

[0024]

[(E:3)

$$\begin{bmatrix} R^{t} \\ I \\ R^{2} - N - R^{4} \\ I \\ R^{3} \end{bmatrix} R^{t}SO_{4}$$
 (1)

【0.0.2.5】 (式中、 $R^1 \sim R^4$  は、互いに同一または相異なるアルキル基であり、 $R^6$  は、アルキル基、フルオロアルキル基、または水素原子である)で表されるアルキル四級アンモニウム硫酸塩(B.1)、及び式(2)

[00:6]

【化4】

$$\begin{bmatrix} R^{6} \\ | \\ R^{7} - N - R^{8} \\ | \\ R^{8} \end{bmatrix} R^{10}SO_{3}$$
 (2)

【0027】 (式中、R<sup>6</sup> ~ R<sup>9</sup> は、互いに同一または 相異なるアルキル基であり、R<sup>10</sup>は、アルキル基、フル オロアルキル基、または水素原子である) で表されるア 50 ルキル四級アンモニウム亜硫酸塩(B2) からなる群よ り選ばれる少なことも一種の化合物 (B) を0,  $03\sim 10$ 重量部の割合で含有するポリフッ化ビニリデン系樹脂組成物が提供される。また、本発明によれば、該ポリフッ化ビニリデン系樹脂組成物からなる成形物が提供される。

[0028]

【課題を解決するための手段】ポリア〜化ビニリモ。<u>系</u> 樹脂

本発明で使用するボリフッ化ビニリデン系樹脂(A)としては、フッ化ビニリデンのホモボリマー(すなわち、ボリフッ化ビニリデン: PVDF)、及びフッ化ビニリデンを主構成単位とするフッ化ビニリデンと他の共重合可能なモノマーとの共重合体を挙げることができる。フッ化ビニリデン共重合体としては、フッ化ビニリデンーペキサフルオロエチレン共重合体、フッ化ビニリデンーテトラフルオロエチレン共重合体、フッ化ビニリデンーテトラフルオロエチレン・ペキサフルオロプロビレン共重合体が好適なものとして挙げられる。また、これらポリフッ化ビニリデン系樹脂は、それぞれ単独で、あるいはは種類以上を組み合わせて使用することができる。

【0029】ポリフッ化ビニリデン系樹脂の中でも、耐汚染性、耐力ソン性、耐溶剤性の観点からは、フッ化ビニリデンのホモポリマーであるPVDドが好ましい。柔軟性や引き裂き強度の観点からは、フッ化ビニリデンを主構成単位とするフッ化ビニリデン共重合体を単独で、あるいはFVDFとブレンドして使用することが好ましい。接着性を向上させるには、宮能基を導入したフッ化ビニリデン系樹脂は、アクリル樹脂や他のフッ素樹脂などのその他の熱可塑性樹脂を、本発明の目的を妨げない範囲内でブレンドして用いてもよい。

【0030】アリキル四級アンモニウムの硫酸塩及び亜 硫酸塩

本発明で使用するアルキル四級アンモニウム硫酸塩 (B.1) は、式(1)

[0031]

【化5】

$$\begin{bmatrix} R^1 \\ R^2 - N - R^4 \\ \vdots \\ R^3 \end{bmatrix} R^5 SO_4 \tag{1}$$

【0.0.3.2】(式中、 $R^{1} \sim R^{1}$  は、互いに同一または相異なるアルキル基であり、 $R^{5}$  は、アルキル基、フルオロアルキル基、または水素原子である)で表される化合物である。本発明で使用するアルキル四級アンモニウム亜硫酸塩(B.2)は、式(2)

[0033]

【化6】

$$\begin{bmatrix} R^{6} \\ I \\ R' - N - R^{9} \\ I \\ R^{8} \end{bmatrix} R^{10}SO_{3}$$
 (2)

【0034】(式中、R<sup>6</sup>~R°は、互いに同一または 相異なるアルキル基であり、R°は、アルキル基、フル ナロアルキル基。または水素原子である)で表される化 合物である。これらの化合物の中でも、安定性に優れる ことから、アルキル四級アンモニウム硫酸塩(B1)が が がましい。

【0035】これらの化合物(E)において、R<sup>1</sup>~R<sup>1</sup>またはR<sup>n</sup>~R<sup>n</sup>におけるアルキル基の炭素数の合計は、通常4以上であるが、好ましては8~30、より好ましては12~24、特に好ましては15~20である。アルキル基としては、スチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、プチル基、ペンチル基、ヘキシル基などの短鎖アルキル基を例示することができる。R<sup>n</sup>及びR<sup>10</sup>がアルキル基である場合には、メチル基やエチル基などの短鎖アルキル基が代表的なものである。R<sup>20</sup>及びR<sup>10</sup>がフリオロアルキル基である場合には、CF<sup>3</sup>、C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>などの短鎖フルオロアルキル基が代表的なものである。

【0036】これらの化合物(B)の具体例として、例えば、(C)H()4N\*、(C)H()4N\*、(C)H()4N\*、(C)H()4N\*、(C)H()4N\*、(C)H()4N\*、(C)H()4N\*、(C)H()4N\*、(C)H()4N\*、(C)H()5O()4、HSO()4、C)H()5O()4、HSO()4、C)H()5O()4、HSO()4、C)H()5O()4、HSO()4、C)H()5O()4、HSO()4、C)H()5O()4、C)H()5O()4、HSO()4、C)H()5O()4、C)H()5O()4、HSO()4、C)H()5O()4、C)H()5O()4、C)H()5O()4、C)H()5O()4、C)H()5O()4N\*(C)H(

【0037】ボリファ化ビニリデン系樹脂は、通常、他の物質と単に溶融混合しただけでは α型構造を呈するが、アルキル四級ア。モニウムの硫酸塩または亜硫酸塩 香加すると、溶融混合の過程で、ポリフッ化ビニリデン 至樹脂が食型構造になる。このことから、これらの化合物は、ボリフッ化ビニリデン至樹脂に対して、食型結晶 村剤として作用していると考えられる、

【0038】ボリフッ化ビニリデン毛樹脂組成物 本発明のポリファ化ビニリデ、系樹脂組成物は、ポリファ化ビニリデン系樹脂(A)と前記化合物(B)とを含 有する樹脂組成物である。化合物(B)の配合割合は、ホリフッ化ビニリデ、系樹脂(A) 100重量部に対し 50 で、0.03~10重量部の範囲内であって、好まして は0 05~8重量部、より好ましては0.1~5重量部、特に好ましては0.3~2重量部である。この配合割合が過小であると、化合物(B)の添加による改善功果が小さく、過大であると、樹脂の春色や加工時の分解発泡を生じることがある。なお、化合物(B)の好ましい配合割合は、要求される物性によって、適宜定めることができる。

【0039】特開平8-99374号公報や特開平7-28266号公報に示されているように、電子写真式復 写機やレーザービーム式プリンターなどにおいて使用さ れる転写ベルトは、弾性室の高いものが好ましい。具体 的には、ベルトのヤング事が 1. りらじょ以上であるこ とが好まして、1. 5 G P a 以上であることが特に好ま しい。ところが、前記化台物(B)の添加量が多くなる と、樹脂組成物から形成されたシートのヤング率が極端 に低下する傾向を示す。したがって、このような樹脂組 成物を電子写真方式の画像形成装置の帯電ベルトに使用 すると、経時により帯電ベルトが伸びてしまい、転写工 程で画像でしが発生するという問題がある。本発明のボ リアッ化ビニリデン系樹脂組成物を、電子写真式複写機 20 やいーザービーム式プリンターなどにおいて転写ベルト として使用する場合には、ポリフッ化ビニリデン系樹脂 (A) 100重量部に対する前記化台物(B)の配合割 台は、0.03~5重量部が好まして、0.1~3重量 部がより好まして、0.3~2重量部が更に好まして、 11、5~1重量部が特に好ましい。

【① 0 4 0】本発明のポリフッ化ビニリデン系樹脂組成物を透明性が要求される分野で使用する場合、より具体的に、例えば、事務用品、〇A機器、建築材料、看板の表面保護材料として使用する場合には、前記式(1)で 30定義される吸光度比R α は、0、8以下が好まして、0、5以下がより好まして、0、3以下がさらに好まして、0、1以下が特に好ましい。一方、本発明の樹脂組成物を光学レンズや光ファイバー、光学フィルタなどに使用する場合には、R α は、0、5以下が好まして、0、3以下がより好まして、0、1以下がさらに好まして、0、05以下が特に好ましい。R α は、所望により、0、0 5以下が特に好ましい。R α は、所望により、0、0 5以下が特に好ましい。R α は、所望により、0、0 2以下にすることが可能である。

【0 0 4 1】吸光度は、ポリファ化ビニリデン系樹脂(A)の単量体組成、化合物(B)の種類、化合物 40(B)の種加量、延伸加工の有無などによって変化する。したがって、吸光度比の調節は、ポリファ化ビニリデン系樹脂(A)や化合物(B)の種類の選択、化合物(B)の添加量の調整、延伸加工条件の調整、これらの組み合わせにより、好適に行うことができる。例えば、143に示されるように、化合物(E)の添加量を増加させれば、吸光度比が低下する。また、後記の実施例11~12に示されるように、例えば、ポリファ化ビニリデト系樹脂組成物のシートを延伸すれば、吸光度比を著して小さくボスエトができる。(4 合物(B)の近加量の調 50

12

整と延伸処理を組み合わせてもよい。吸光度比の下限 は、Dαかゼロの場合、Oとなる。

#### 【0 9 4 2】他の添加物

本発明のポリコラ化ビニリディを樹脂組成物を透明性分 野使用する場合には、他の正加剤をできる限り含有させ ないことが望ましいが、尊重性分野で使用する場合に は、所望により他の垂加物を含有させることができる。 他の香加物としては、例えば、タルク、マイカ、シリ カ、アルミナ、カオリン、フェライト、チタン酸カリウ ム、酸化チタン、酸化亜鉛、酸化鉄、水酸化マグネシウ ム、異酸カルシウム、異酸ニッケル、硫酸カルシウム。 硫酸パリウム、水酸化アルミニウム、ガラス粉、石英粉 柱、黒鉛、無機質料、有機金属塩、他の酸化金属などの 粒状または粉末状フィラー、炭素繊維、ガラス繊維、ア スペスト繊維、シリカ繊維、アルミナ繊維、ジルコニア 繊維、窒化ホウ素繊維、窒化ケイ素繊維、ホウ素繊維、 チタン酸カリ繊維などの繊維状フィラー; などが挙げら れる。これらのフィッーは、本発明の目的を阻害しない 範囲内で、使用目的に応じて適宜配合することができ

【り043】また、ボリアッ化ビニリデン系樹脂組成物には、例えば、酸化防止剤、滑剤、可塑剤、有機質料、無機質料、紫外線吸収剤、界面活性剤、無機酸、有機酸、中日調整剤、架橋剤、カップリンプ剤などの汎用の添加剤を、本発明の効果を阻害しない範囲内で、適宜配合することができる。

【0044】樹脂組成物の調製法、成形法、及び用途本発明のポリフッ化ビニリデ、系樹脂組成物の調製法には、特に制限がなり、好適な方法としては、例えば、①ポリフッ化ビニリデン系樹脂の粉末またはペレットと、前記化合物(P)とをミキサーなどの混合機で混合する方法、恐各成分を混合機で混合した後、混合物を溶融押出し法によってペレット化する方法、命各成分を水または水と水溶性溶剤との混合溶剤に溶解ないしは分散させ、ミキサーなどの混合機で混合した後、乾燥し、得られた乾燥物を溶融押出してペレット化する方法などが挙げられる。

【0045】本発明のボリファ化ビニリデ、系樹脂組成物は、プレス成形法、溶融押出法、射出成形法、溶液流延法、塗布法などの各種成形法により、各種成形品や被覆成形品に成形加工することができる。また、ポリファ化ビニリデン系樹脂(A)に化合物(B)を高濃度で含有させたマスターバッチを作成しておき、成形時に必要に応した化合物(B)の濃度になるように、該樹脂で希釈してから成形加工することもできる。

図3に示されるように、化合物(E)の添加量を増加さ せれば、吸光度比が低下する。また、後記の実施例11 ~12に守されるように、例えば、ポリフュ化ビニリデ 上充樹脂組成物のシートを延伸すれば、吸光度比を著し 「小さくすることができる。化合物(B)の添加量の調 50 押出機とスパイラル環準ダイスを用いて、ダイスのリッ

1.1

プから直下に押出し、内部治却マンドレル方式によって 内電を制御しながら引き取る方法等があげられる。本発 明のポリファ化ビニリデン系樹脂組成物を用いてシート を製造する場合。連続押出成刑法として、1軸または2 軸スツリュー押出機とエダイスとを用い、溶融状態の該 樹脂組成物をリップから直下に押出し、冷却ドラム上に エアーナイフなどにより密着させつつ冷却固化する方法 を挙げることができる。本発明のポリフッ化ビニリデン 系樹脂組成物を溶融状態から固化させるには、冷却温度 を一30~100℃の範囲内に制御することが好まし し、0~30℃の範囲内に制御することが特に好まし い。

【0047】本発明のポリファ化ビニリデン系樹脂組成物は、電子部品包装用の静電気防止フィルム、静電気防止容器、各種のA機器に使用される埃吸着防止部村、除電部村、停電部村、レンズ、光学フィルター、透明フィルム、透明容器などに好適に用いられる。本発明のポリファ化ビニリデン系樹脂組成物の成形方法は、特に制限されるものではなく、射出成形や溶融押出法などの公知の成形方法により、例えば、シート状やファイバー状に 20成形加工することが可能である。加工後、さらに、延伸や熱固定することも可能である。本発明のポリファ化ビニリデン系樹脂組成物は、それ単独で使用してもよく、また、必要に応じて他の樹脂層などと複合化させて、積層シートや複合系にして使用してもよい。

## [0048]

【実施例】以下に、実施例及び比較例を挙げて、本発明 についてより具体的に説明する。物性の測定法は、次の とおりである。

## (1) 厚み測定

成形物の厚みは、ダイヤルゲージ厚み計(小野測器社製、商品名:DG-911)で側定した。

## (2) 体積抵抗率

|本発明において、体積抵抗率が10円 ほこm以上の試料 は、リング状電極を有するいごシティビディセル(商品 名:HPI6008B、ヒューレットパッカード社製、 内側の電極の直径26 0mm、外側の電極の内径3 8. 0 mm、外側電極の外径40. 0 mm) に荷重7 k **豆てサープルを挟み、内側電極と対向電極との間に1k** Vの電圧を1分間(厚み方向に)印加したときの体積紙 40 抗率 p v を抵抗測定器(商品名:ハイレジスクンスメー クHP4339A、ヒュートハトバッカード社製)で求 めた。このようなリング電極法による体積抵抗率測定法 の詳細は、113~K6911を参照することができ る。本発明において、体積抵抗率が1010 Q c m未満の 試料は、リング状プローブ(商品名: HRSプローブ、 三菱化学社製、内側の電極の直径5 9 mm、外側の電 極い内径 1 1. 0 mm、外側電極の外径 1 7. 8 mm) と測定ステージ(商品名 レジテープルドル、三菱化学 社製)との間に試料を拝み、約3上g重の圧力で押さえ 50

つけつつ、プローブの内側電極と測定ステージとの間に 5 0 0 Vの電圧を印加して、抵抗 幹測定装置(商品名: ハイレスタ I P. 三菱化学社製)で体積抵抗 ¥ρ ε を求めた。このようなリンド電極法による体積抵抗 幹測定法の詳細は、 J I S - K 6 9 1 1 を参照することができる。

#### 【0 0 4 9】 (3) 斗均値の算出

上記した厚みと体積抵抗率の測定は、これらの値を測定すべき試料の表面積1mm 当たり任意に選んだ20点の側定点、もしては任意に選んだ20個の成形物について1個に付き1点(計20点)測定し、その最大値、最小値、平均値(算術平均)を求めた。

#### (4) ヤンガギ

JIS-K7113に準拠し、幅10mm、長さ100mmの短冊型試験片を用い、引張試験機(TENSILON RTM100型、オリエンデック社製)により引張速度50mm/分、チャック問距離50mmの条件で測定した。

## 【0050】(5)体積抵抗率の湿度依存性

本発明において、リング状態極を有するレジンティビティセル(商品名:HP 16008B、ヒューレットパッカード社製、内側の電極の直径26 0mm、外側の電極の内径38、0mm、外側電極の外径40、0mm)に荷重7kgでサンプルを挟み、所定の温度と湿度に調節された恒温恒湿槽(商品名:LH30-13M、ナガノ科学機械製作所社製)中で34時間放置した後、内側電極と対向電極との間に100Vの電圧を1分間(厚み方向に)印加したときの体積抵抗率点、を抵抗測定器(商品名:ハイレジスタンスメータHP 4339A、ヒューレットパッカード社製)で求めた。このようなリンプ電極法による体積抵抗率測定法の詳細は、JIS-K6911を参照することができる。体積抵抗率は、相対湿度30%、50%、70%、及び90%の順に各湿度環境で24時間調湿した後、測定した。

#### 【りり51】(6)表面抵抗率の湿度依存性

本発明において、リング状電極を有するレジシティビティセル(商品名:日上16008B、ヒューレットパッカード社製、内側の電極の直径26.0mm、外側の電極の内径38 0mm、外側電極の外径40.0mm)に荷重7k点でサンプルを挟み、所定の温度と湿度に調節された恒温恒湿槽(商品名:1 H30~13M、ナガッ科学機械製作所社製)中で24時間放置した後、内側電極と外側電極との間に10Vの電圧を1分間(表面方向に)印加したときの表面抵抗率度、を抵抗測定器(商品名:ハイレジスタンスメータHP4339A、ヒューレットパッカード社製)で求めた。このようなリング電極はによる表面抵抗率測定法の詳細は、JIS-K691を参照することができる。表面抵抗率は、相対湿度30%、50%、70%、及び90%の順に各湿度環境で24時間調湿した後、測定した。

【0052】 (7) 藝価 (HAZE)

藝価は、エイズメータ(商品名:∑80、日本電色工業 社製)を用いて測定した。曇価の測定方法の詳細は、J ISHK7015を22型することができる。

15

(8) 赤外線吸収スペクセル(TR)

赤外線吸収フ・カトルは、プーリエ変換赤外分光光度計 (商品名:FTIR-8200、島津製作所社製)、全 反射側定セル(商品名:ATR-8000、島津製作所 社製)、及びゴリズム(KRS 5、島津製作所社製)\*

$$R_{\alpha} = D_{\alpha} \cdot (D_{\alpha} + D_{\beta})$$

【0054】ただし、xcm<sup>+</sup>における赤外線吸収スペットルの吸光度Dxは、xcm<sup>+</sup>における入射光の強度 10上透過光の強度1から式 (11) 式より次められ※

$$D_{x} = \log_{10} (I_{0}/I)$$

【0056】なお、吸光度を求めるペースライテは、図8のB及びCに示すように、500cm\*付近上545cm\*付近にある山に接線を引くか、DBが極めて大きい場合には、そのように接線を引くと、520cm\*付 20近の山に接線が交わるので、図8のAに示すように、545cm\*付近の山と530cm\*付近の山と530cm\*付近の山と500cm\*付近の山に接する接線など、並びに、520cm\*付近の山と500cm\*付近の山に接する接線などを引くことにより定め、そして、このペースライテに基づいて、Da及び自身を求める。

#### (10) 示差走查熱量測定 (DSC)

示差主<u>産熱量測定装置(製品名:DSC30、Mett</u> Ler社製) ヒデータプロセッサ(製品名:TC10 A. Mettler社製) とを用い、下記条件により DSC法によって測定した。

【0057】 [実施例1~7、及び比較例2~6]表1 にデす組成の樹脂粉末及び添加剤を混合機(川田製作所 社製、商品名:スーパーミキサー)に投入して、回転数 1000 rpmで約5分間充分に攪拌混合した。次い で、得られた混合物を1軸スクリュー押出機(プラ技研 社製)を用いて、ダイス温度240℃で直径約3 mm程 度にペレット化した。このペレットを230℃でプレス 40 成形直後、20℃で急冷して、厚さり、25 mmのシー 上を得た。物性の測定結果を表1に示す。

【0058】 [実施例8] 表1に子す組成の樹脂粉末及び希加剤を用い、プレス成形直後に100年で眷給した 以外は、実施例1~7上同様にして、厚さ0.25mm のラートを得た。物性の測定結果を表1に行す。

【0059】 [実施例9及び10] 表1に示す組成の樹脂粉+及び径加剤を混合機(用田製作所社製、商品名: アーパーミキサー) に投入して、回転数1000rpmで約5分間充分に攪拌混合した。さいで、得られた混合 50

\*を用いて、ATR法(Attenuated Tota 1 Reflectance)により、400・m<sup>1</sup>から1000cm<sup>1</sup>の範囲で測定した。

#### (4) 吸光度比R a

 $5.3.1 \times \text{m}$  「における赤外線吸収スペクトルの吸光度D  $\alpha$  と、 $5.1.1 \times \text{cm}$  」における赤外線吸収スペクトルの吸光度D  $\beta$  とから式 (1) 式よれ求めた。

[0.053]

【数2】

(I)

\* 4.

[0055]

【数3】

(<u>I</u>I)

物を1軸スクリュー押出機(プラ枝研社製)を用いて、ダイス温度340℃で直径約5mm程度にペレット化した。このようにペレット化した原料を1軸スクリュー押出機(プラ技研社製)を用いて、リップクリアランスロ、7mmの工型ダイス(グイス温度340℃)に供給し、ダイスから押出された溶融樹脂を90℃の冷却ロールによってシートに成形した。物性の測定結果を表1に示す。

【0060】 [実施例11] 実施例10で得られたシートを140℃に調節したテンタークリップ式延伸機により、縦方向に3.5倍に延伸し、厚さ35μmの一軸配向フィルムを得た。このフィルムの吸光度比Rαは、0、05であった。物性の測定結果を表1に示す。

(0) 【0061】 [実施例12] 実施例10で得られたシートを140年に調節したデンタークリップ式延伸機により、縦方向に3.5倍に延伸し、さらに横方向に3.5倍に延伸して、厚き10μmの三軸配向フィルムを得た。このフィルムの吸光度比Rαは、0.02であった。物性の測定結果を表1にデす。

【0062】 [比較例1] PVDFペレットを230℃ でプレス成形した後、20℃で急冷して、厚さ0.25 nmの: 一トを得た。物性の側定結果を表1に示す。

【0063】 【比較例?】 PVDF--レットを1軸スクリュー押出機(プラ技研社製)を用いて、リップクリアランクの、7mmの工型グイス(ダイス温度で40℃)に供給し、ダイスから押出された溶融樹脂を90℃の冷却ロールによってシートに成刑した。物性の測定結果を表1に対す。

【0064】 [比較例8] 比較例でで得られたシートを 140%に調節したデンタークリップ式延伸機により、 縦方向に3.5倍に延伸して、厚さ35 $\mu$ mの一軸配向 フィルムを得た。このフィルムの吸光度比R $\alpha$ は、0.97であった。物性の測定結果を表1に示す。

【0065】 [比較例9] 比較例7で得られたシートを

140℃に調節したテンタークリップ式延伸機により、 縦方向に3.5倍に延伸し、さらに、横方向に3.5倍 に延伸して、厚さ10μmの二軸配向フィルムを得た。 このフィルムの吸光度比Rαは、0.59であった。物\* \*性の測定結果を表1に示す。 [0066] 【表 1 】

		組成	(重量部)	体	HAZE		
		樹脂	添加剤	平均值	最大值	最小值	<b>(%)</b>
	1	PVDF(100)	TBAHS(0 1)	1.3 < 10 <sup>11</sup>	18 · 1011	9.7 • 1010	39.9
	2	PVDF(100)	TBAHS(0.3)	36 · 1010	49 - 1016	2.9 • 1010	38.1
実	3	PVDF(100)	TBAHS(0 5)	29 - 1010	32 - 1010	1.4 - 1010	35 8
犬	4	PVDF(100)	TBAHS(1.0)	63 · 10°	88 · 10°	40 · 10°	4 9
+4-	5	PVDF (100)	TBAHS(3.0)	1.8 × 10°	24 × 10°	12 · 10°	28
施	6	PVDF(100)	TBAHS(5, 0)	12 - 10°	20 · 10°	9.1 · 10*	45
	7	VDFP(100)	TBAHS(1.0)	10 × 10°	16 > 10°	87 · 10°	20
例	8	PVDF(100)	TBAHS(1.0)	10 - 10"	22 × 10°°	79 × 10 <sup>10</sup>	104
	9	PVDF(100)	TBAHS(0.3)	28 - 10"	3.5 × 10 <sup>11</sup>	18 · 1011	8.5
	10	PVDF(100)	TBAHS(1 0)	53 · 10 <sup>10</sup>	7.0 ≠ 1010	4.3 • 1010	13
	11	PVDF(100)	TBARS(1 0)	12 · 1012	$2.7 \times 10^{12}$	83 - 1011	10
	12	PVDF(100)	TBAHS(1 0)	20 • 1012	41 × 1012	11 · 1012	02
	1	PVDF(100)	-	$3.0 \times 10^{14}$	$4.8 \times 10^{14}$	2.1 - 1014	46 4
	2	PVDF(100)	TBAHS(15)	80 < 10 <sup>8</sup>	35 × 10°	26 - 10	25.5
比	3	PVDF(100)	TEABr(1 0)	5.4 · 1012	11 > 1015	24 - 1012	53.7
	4	PVDF(100)	TBABr(1.0)	2.7 × 10 <sup>11</sup>	5.6 × 10 <sup>11</sup>	$1.3 - 10^{11}$	43.1
較	5	PVDF(100)	TEAC1(1.0)	68 1012	13 × 10 <sup>13</sup>	$4.3 < 10^{12}$	59 5
	6	PVDF(100)	MAC1(1 0)	22 · 1012	4.5 · 1012	10 · 1012	58 0
<b>6</b> 41	7	PVDF(100)	-	2.4 > 1014	4.2 × 1014	18 < 1014	426
	8	PVDF(100)	-	5.2 • 1014	7.7 • 1014	2.3 • 1014	46
	9	PVDF(100)	-	8.1 · 1014	2.8 × 10 <sup>16</sup>	37 - 1014	3 2

### 【0067】脚注:

- (1) PVDF:ポリフッ化ビニリデン (呉羽化学工業 (株) 製、KF#1000)
- (2) VDFP: フッ化ビニリデンー ホフッ化プロピレ ン共重合体 [呉羽化学工業 (株) 製、KF#2300〕
- (3) TBAHS: (C₄H→) ₄NHSO₄ (富山薬品工 業 (株) 製)
- (4) TEABr: (C2H5) (NBr [和光純菜 40] (株) 製)
- (5) TBABr: [CH3 (CH2)3]4NBr (和先 純菜 (株) 製)
- (6) TEAC1: (C2H5): NC1 (和光純菜 (株) 製]
- (7) MAC1: CH3NH3C1 [和光純菜(株) 製] 【0068】表1の結果から明らかなように、本発明の ボリフッ化ピニリデン系樹脂組成物(実施例1~10) は、体積抵抗率が適度に低く、バラツキも少なく、しか も藝価が小さいものである。また、本発明のドリフッ化 → 記 − 明らかなように、IBAHSの添加量が大きくなるに従

ビニリデン系樹脂組成物は、配合割合や成形条件を選択 することにより、曇価を著して小さくすることができる (実施例4~10)。さらに、実施例1~10におい て、試料中に凝集物やフィッシュアイは観察されず、添 加剤のプリードウトも観察されなかった。

【0069】これに対して、添加剤がない場合(比較例 1及び / 1 、化合物 (B) の配合割合が大きすぎる場合 (比較例2)、本発明の化合物(B)以外の添加剤を添 加した場合(比較例3~6)には、いずれも不満足な結 果しか得ることができない。特に比較例2~6では、ペ レット化の際に樹脂組成物が褐色に着色し、分解発泡し た。したがって、表1に示されている比較例2~6の物 性は、着色発泡ンートについての測定値である。また、 比較例3~6のプレスシートは、アンモニア臭がした。 【0070】セング率の測定

実施例1~6、及び比較例1で調製した各サンプルを用 いてヤーグ率を測定した。結果を図1に示す。図1から

って、シートのヤンダ率が急激に低下する傾向を示す。 HAZFの測定

実施例1~6、及び比較例1で調製した各サンプルを用いてHAZEを測定した。結果を図2に示す。図2から明らかなように、TBAHSの孫加量が大きごなると、シートのHAZEが急激に小さごなり透明性が増す傾向を示す。

## Rαの測定

実施例1~5、及び比較例1で調製した各サンプルを用いてRaを測定した。結果をは3に示す。図3から明ら 10かなように、TBAHSの添加量が大きごなると、シートのRaは急激に小さくなる傾向を示す。

## 【0071】DSC測定1

実施例2、実施例4、実施例5、及び比較例1で調製した各サンプルを用いてDSC測定を行った。結果を図4に示す。図4から明らかなように、実施例2、実施例4、及び実施例5のDSCチャートには、185~200での範囲に、比較例1には見られないピークが観察される。

## DSC測定?

実施例4及び実施例8で調製した各サンプルを用いてし SCを測定した。結果を関5に示す。図5から明らかな ように、プレス成形後に徐冷した実施例8のDSCチャートでは、実施例4で見られる185~200℃の範囲 のピークが消失する。

### 【0072】体積抵抗率の測定

実施例10で調製したサンプルを用いて、体積抵抗率の 湿度依存性を測定した。結果を図らに示す。図らから明 らかなように、本発明のポリフッ化ビニリデン系樹脂組 成物から得られたシートは、体積抵抗率の湿度依存性が 30 小さい。

### 表面抵抗率の測定

実施例10で調製したサンプルを用いて、表面抵抗率の 湿度依存性を測定した。結果を図7に示す。図7から明 らかなように、本発明のポリコッ化ビニリデン系樹脂組 成物から得られたシートは、表面抵抗率の湿度依存性が 小さい。

## [0073]

【発明の効果】本発明によれば、10%~10円Ωcmの範囲内で所望の体積抵抗量を安定して均一に精度よく発揮することができ、環境湿度変化による体積抵抗率と装面抵抗率の変化が小さいポリフッ化ピニリデン系樹脂組成物が提供される。このポリフッ化ピニリデン系樹脂組成物を用いて、チューブ、エート、ファイバー、射出成形物などの半導電性成形物を得ることができる。ま

た、本発明によれば、藝価が低点、透明性に優れるポリファ化ビニリデン系樹脂組成物が提供される。このポリファ化ビニリデン系樹脂組成物を用いて、チューブ、シート、ファイバー、射出成形物などの透明性成形物を得ることができる。

20

【0074】本発明のポリフィ化ビニリデン系樹脂組成 物は、半導電性分野としては、電子写真方式の画像形成 装置における帯電ロール、転写ロール、現像ロール、帯 電ベルト、除電ベルトなどの荷電制御部村の少なくとも 表面層を形成する材料として好適である。ロール状部材 としては、芯金上に直接または他の樹脂層及びとまたは、 ゴム層を介して、最外層にボリフッ化ビニリデン系樹脂 組成物層が形成されたものが挙げられる。また、本発明 ひ樹脂組成物は、電子部品包装材 (例えば、フィルム、 袋、容器)、壁紙、〇A機器外装材、帯電防止の間仕切 り、粉体塗装村の搬送チューブなどの各種荷電制御部材 上して好適である。本発明のポリファ化ビニリデン系樹 脂組成物は、透明性分野さして、光ファイバー、光ファ イバーの鞘成分、光学レンプ、窓サラス、窓ガラス保護 材、ディスプレイ保護材、CRT保護材、太陽電池の透 光材、照明のカバーなどの光学部材として好適である。

### 【図面の簡単な説明】

【図1】図1は、実施例1~6、及び比較例1で調製した各サンプルのヤング率を、テトラブチルアンモニウムバイドロゲンサルフェート(TBAHS)の添加量との関係で示した図である。

【図2】図2は、実施例1~6及び比較例1で調製した各サンプルの製価をTBAHSの添加量との関係で示した例である。

6 【図3】図3は、実施例1~5及び比較例1で調製した 各サンプルのRaをTBAHSの添加量の関係で示した 図である。

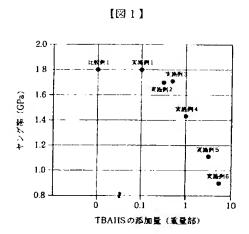
【図4】図4は、実施例2、実施例4、実施例5、及び 比較例1で調製した各サンプルを用いて、DSC測定を 行った結果を示す図である。

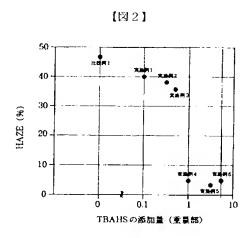
【図5】図5は、実施例4及び写施例8で調製した各サンプルを用いて、DSC測定を行った結果を示す図である。

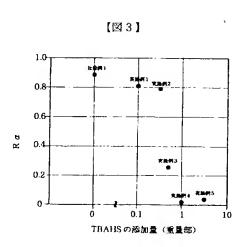
【図6】図6は、実施例10で調製したサーブルを用い 40 で、体積抵抗率を湿度との関係で示した図である。

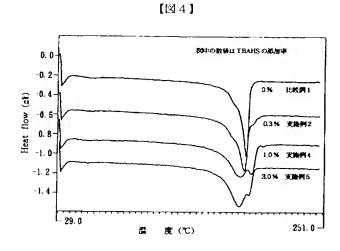
【147】 147 は、実施例10 で調製したサンプルを用いて、表面抵抗率を湿度との関係で示した図である。

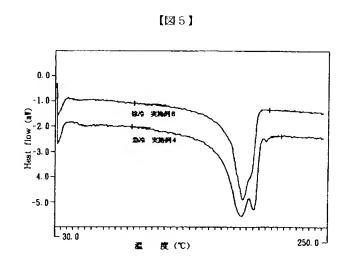
【日8】 図8は、赤外線吸収スペクトルの吸光度を求めるパースラインの確定法を示す図である。

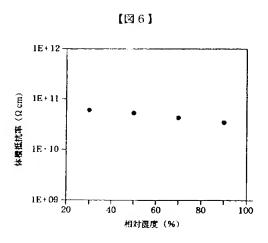




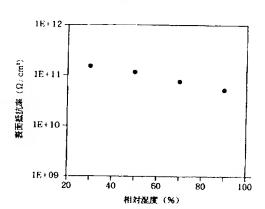








[図7]



【图 8】

